BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENT- UND
MARKENAMT

© Offenlegungsschrift
DE 198 20 147 A 1

Aktenzeichen:

198 20 147.8

② Anmeidetag:

6. 5.98 1. 7.99

(1) Offenlegungstag: 1.

(f) Im. C1.5: H 01 L 21/3205 H 01 L 21/758 H 01 L 21/285

Unionspriorität:

97-82126

31, 12, 97 KR

Anmeider:

Samsung Electronics Co., Ltd., Suwon, Kyungki, KR

8004215585

(%) Vertreter:

Patentanwälte Wilhelm & Dauster, 70174 Stuttgart

② Erfinder:

Kang, Sang-born, Seoul, KR; Chae, Yun-sook, Seoul, KR; Park. Chang-soo, Suwon, KR; Lee, Sang-in, Suwon, KR

Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

Werfahren zur Bildung einer leitfähigen Schicht mittels eines atomaren Schichtdepositionsprozesses

Die Erfindung bezieht sich auf ein Verfahren zur Bildung einer leitfähigen Schicht in Form einer Metallschicht oder einer Metallsillicidschicht unter Verwendung eines atomaren Schichtdepositionsprozesses. Erfindungsgemäß wird auf dem Halbleitersubstrat eine atomare Opfermetallschicht gebildet und diese dann unter gleichzeitigem Bilden einer atomaren Metallschicht durch Reagieren der atomaren Opfermotalischicht mit einem Metallhalogenidges entfernt, wobei eine Mehrzahl atomarer Metalischichten übereinandergestapelt wird, im dem wenigstens einmal abwechselnd die atomare Opfermetallschicht und die atomare Metallschicht gebildet werden. Zusatzlich kann eine atomare Siliziumschicht vor oder nach Bildung der atomaren Metallschicht aufgebracht werden, um abwechselnd atomare Metallschichten und atomare Siliziumschichten übereinanderzustapein, wadurch sich eine Metallsilicidschicht herstellen läßt.

Verwendung z. B. zur Herstellung von Zwischenverbindunger in hochintegrierten Halbieiterbauelementen.

#### Beschreibung

Die Erfindung bezieht sich auf ein Verfahren zur Bildung einer leitfähigen Schicht auf einem Halhleitersubstrat unter

Verwendung eines atomaren Schichtdepositionsprozesses.

Mit steigendem Integrationsgrad von Halbleiterbauelementen verringen sich das Entwurfsmaß. Dadurch erhöht sich das Aspektverhältnis von Kontaktlöchern, während die Übergangstiefe flacher wird. Die Übergangstiefe hängt direkt mit dem Kurzkanaloffekt eines MOS-Transistors zusammen. Das heißt, ein für ein hochintegriertes Halbleiterbauelemen geeigneter MOS-Transistor benötigt eine kurze Kanallänge, und die Tiefe eines flachen Source/Drain-Bereichs, d. h. die Übergangstiefe, muß niedrig sein, um die Eigenschaften des MOS-Transistors mit dem kurzen Kunal zu verbessern. Eine 10 Zwischenverbindungstechnologie zum Kontaktieren des flachen Übergangs mittels einer metallischen Zwischenverbindung benötigt eine Barrierenmetallschicht. Dies verhindert ein Eindeingen der metallischen Zwischenverbindung in den flachen Übergang, d. h. das Phanomen der Übergangskurzschlußbildung wird vermieden. Häufig wird eine Titzhnitrid(TiN)-Schicht als Barrierenmetallschicht verwendet, und zwischen die Barrierenmetallschicht und den Übergang wird eine ohmsche Schicht, z. B. eine Transilieidschicht, eingefügt. Die Transilieidschicht mit einem Schmelzpunkt 15 von 1540°C, einem Widerstand von 13 μΩcm bis 16 μΩcm und einer Barrierenhöhe von 0,6 eV bezogen auf eine n leitende Störstellenschicht wird häufig für die ohmsche Schicht oder die Zwischenverbindung verwendet. Die für die ohmsche Schicht benutzte Tuansilicidschicht wird durch Bilden einer Tuanschicht auf dem Übergang, d. h. auf einem störstellendotierten Siliziurusuhstrat (Störstellenschicht), und anschließendes Tempern erzeugt, um die Titanschicht und das Siliziumsubstrat miteinander in Reaktion zu bringen

Bei einem berkömmlichen Verfahren zur Bildung der metallischen Zwischenverbindung wird, wie oben beschrieben, auf einer Störstellenschicht eine dielektrische Zwischenschicht gebildet, die strukturien wird, um ein Kontaktioch zu erzeugen, das einen vorbestimmten Bereich der Störstellenschicht freilegt. Außerdem werden die ohmsche Schicht, die Barrierenmetallschicht und die metallische Zwischenverbindung nacheinander ganzflächig auf der resultierenden Struktur gebildet, in welcher dus Kontaktloch erzeugt wurde. Die ohmsche Schicht kunn durch Erzeugen einer Titanschicht auf der freigelegten Störstellenschicht und Temporn der Titanschicht oder durch Erzeugen der Titansilicidschicht direkt auf der Störstellenschicht erhalten werden. Die Titansilicidschicht muß bei einer ausreichend medrigen Temperatur ge-

bildet werden, um eine Schädigung der Störstellenschicht zu vermeiden

Es wurde daher bereits ein Verfahren zur Bildung einer Titansilieidschicht unter Verwendung eines plasmaunterstützten chemischen Gasphasenabscheidungsprozesses (PECVD) in den Veröffentlichungen J. Lee et al., Plasma Enhanced CVD of Blanket TiSi2 on Oxide Patterned Wafer. J. Electrochem. Soc., Band 139, Nr. 4, 1992, Seiten 1159 bis 1165 und Alan E. Morgan et al., Material characterization of Plasma-enhanced CVD titumium silicide, J. Vac. SCI. Technol. Band 4(3), 1986, Seiten 723 bis 731 vorgeschlagen. Wenn die Titansilieidschicht jedoch auf dem Kontaktloch mit hohem Aspekiverhälmis in einem bechintegrierten Halbleiterbzuelement gebildet wird, zeigt sie aufgrund der Plasmacharakteristik nur eine mäßige Stufenbedeckung. Indessen wurde in den Veröffentlichungen V. Ilderem et al., Optimized Deposi-35 tion Parameters for Low pressure CVD titanium silicide, J. Electrochem. Soc., 1988, Seiten 2590 bis 2596 und G.J. Reyholds et al., Selective titanium disilicide by Low Pressure CVD, J. Appl. Phys. 55(8), 1989, Seiten 3212 bis 3218 cm Verfahren zur Bildung einer Titansilieidschieht unter Verwendung eines Niederdruck-CVD-Prozesses (LPCVD) bei 600°C oder mehr vorgeschlagen. Wenn die Titansilicidschicht jedoch bei 600°C oder mehr erzeugt wird, erhöht sich der Siliziumverbrauch der die Titanschicht kontaktierenden Störstellenschicht, was die Übergangslockstromebarakteristik verschlochtert. Es ist daher schwierig, die mittels LPCVD erhaltene Titansilieidschicht an ein hochintegriertes Halbleiterbauelement anzupassen, das einen flachen Übergang erfordert.

Der Erfindung liegt als technisches Problem die Bereitstellung eines Verfahrens zur Bildung einer leitfäbigen Schicht mit vergleichsweise guter Stufenbedeckung bei relativ niedrigen Temperaturen unter Verwendung eines atorbaren

Schichtdepositionsprozesses zugrunde.

Die Brandung löst dieses Problem durch die Bereitstellung eines Verfahrens mit den Merkmalen des Anspruch 1, 2 oder 3.

Beim Verfahren nach Anspruch 1 ist speziell die Bildung einer atomaren Opfermetallschicht auf einem Halbleitersubstrat vorgesehen, die mit einem Metallhalogenidgas reagiert wird, um sie so zu entfemen und gleichzeitig eine atomare Metallschicht zu bikier, für die vom Metallhalogenidgas gelöste Metallateme abgeschieden werden. Vorzugsweise ist das Halbleitersubstrat ein Silizium substrat und besitzt einen vorbestimmten Oberflächenbereich, in welchem ein sterstellendotierter Übergang, d. h. eine Störstellenschicht, gebildet wird. Außerdem kann auf dem Halbleitersubstrat eine dielektrische Zwischenschichtstruktur mit einem Kontaktloch gebildet sein, das einen vorgegebenen Bereich der Störstellenschicht freilegt.

Beim Verfahren nach Anspruch 2 werden zupsächst in gleicher Weise wie beim Verfahren nach Anspruch 1 eine atomare Opformetalischicht und eine atomare Metallschicht auf einem Halbleitersubstrat gebildet. Dann wird auf der atomaren Metallschicht eine atomare Siliziumschicht gebildet. Es werden dann abwechselnd eine Mehrzahl von atomarer. Metallschichten und eine Mehrzahl von atomaren Siliziumschichten übereinandergeschichtet, indem nacheinander wenigstens einmal die atomare Opfermetallschicht, die atomare Metallschicht und die atomare Siliziumschicht gebildet werden. Durch geeignete Steuerung der Dicke der atomaren Metallschicht und der atomaren Siliziumschicht läßt sich auf diese Weise eine Metallsilieidschicht mit einem gewünschten Zusammensetzungsverhältnis urzeugen.

Beim Verfahren nach Anspruch 3 werden analog zum Verfahren nach Anspruch 2 eine Mehrzahl von atomaren biliziernschichten und eine Mehrzahl von atomaren Metallschichten aufeinandergeschichtet, jedoch werden im Unterschied

concerties compared westergers, retail restances was not a section. Externelland concertification and is one of ankinioni wengsikas cinikal la nemander aut enie, a languene, laca are. Opterbetalisenien geblidul, e ta normare Metallschical darwein, die in fanglich auf dem Hilbleitersuns hat georlder wird, so dab eine Metallschicht entstehl, die aus einer Mehrzahl von atomaren Metallschichten auf dem Halbleitersubstrat besteht. Die anfangliche Opler-

55

# DE 198 20 147 A 1

metallschicht, welche die aufänglich auf dem Halbleitersubstrat gebildete atomare Opfermetallschicht darstellt, ist so zu bilden, daß die freiliegende Storstellenschicht ganzflächig vollständig bedockt wird. Wonn die Oberfläche der durch das Kontaktloch freiliegenden Störstellenschicht nicht vollständig mit der anfänglichen avomaren Opfermetallschicht bedeckt ist, reagien das Metallhalogenidgas mit der Störstellenschicht und schädigt diese. Daher kann vorgeseben sein, vor Bildung der anfänglichen atomaren Opfermetallischicht eine die Störstellenschicht ganzfläcnig vollständig bedeckende,

In Weiterbildung der Erfindung gemaß Anspruch 5 wird das Halbleitersubstrat während der Bildung der anfanglichen anfangliche Opfermetallschicht aufzubringen. Opfermetallschicht auf 300°C bis 500°C geheizt. Vorzugsweise besteht gemäß Anspruch 6 die anfängliche Opfermetallschicht aus demselben Material wie die atomare Opformetallschicht. Gemäß Anspruch 7 wird die anfängliche Opformetallschicht vorzugsweise unter Verwendung desselben Reaktionsgases gebildet, das auch zur Bildung der atomaren Opsermetallschicht benutzt wird. Die Bildung der anfänglichen Opsermetallschicht und der atomaren Opsermetallschicht kann dabei gemäß Anspruch 10 dadurch erfolgen, daß ein Opfermetail-Quellengas und ein reduzierendes Gas miteinander reagiert werden. Gemäß Anspruch 11 wird für des reduzierende Gas vorteilhafterweise H. Gas oder SiH4-Gas cin-

In Weiterbildung der Erfindung nach Anspruch 9 werden die Materialien so gewählt, daß die Gibbssche freie Energie 15 einer Zusammensetzung der Metallatomsorte der atomaren Opfermetallschicht und der Halogenatomsorte des Metallhalogemidgases höher ist als diejemige des Metallhalogenids. Dies gewährleistet, daß die Metallatome der atomaren Opfermetallschicht in der Lage sind, sich mit den Halogenatomen zu verbinden und keine bloße Kombination der Metallatome des Metallhalogenids mit den Halogenatomen vorliegt. Um beispielsweise eine aus Titan gebildete atomare Metallschicht auf dem Halbleitersubstrat zu erzeugen, wird als Metallhalogemd vorzugsweise TiCla-Gas, Tila-Gas, TiBra-Gas oder TIF4-Gas eingesetzt, siehe Ansproch 12. Wenn das Metallhalogenid ein TiCle-Gas ist, ist die atomare Opfermetallschicht gemäß Anspruch 13 vorzugsweise eine Al-Schicht, eine La-Schicht, eine Pr-Schicht, eine In-Schicht, eine Ce-Schicht, eine Nd-Schicht oder eine Be-Schicht. Denn die Gibbssche freie Energie von TiCl4-Gas ist geringer als diejenige von Al<sub>2</sub>Cl<sub>6</sub>-Gas, LaCl<sub>3</sub>-Gas, PrCl<sub>3</sub>-Gas, InCl<sub>6</sub>-Gas, CeCl<sub>3</sub>-Gas, NdCl<sub>3</sub>-Gas oder BeCl<sub>3</sub>-Gas. Analog ist die atomare Opfermetallschicht, wonn Tila-Gas für das Metallhalogenid zur Erzeugung einer aus Titan gebildeten atomaren Metallschicht auf dem Halbleitersubstrat eingesetzt wird, vorzugsweise eine Al-Schicht, eine Zr-Schicht oder eine Hf-Schicht. Denn die Gibbssche freie Energie von III4-Gas ist geringer als diejenige von Al-I6-Gas, ZrI4-Gas oder HfI4-Gas.

Je nach Art der auf dem Halbleitersubstrat zu bildenden atomaren Metallschicht können verschiedene weitere Metallbalogenidgase gemäß Anspruch 12 verwender werden, z.B. TaCls-Gas, Tals-Gas, TaBrs-Gas, TaPs-Gas, HfCls-Gas, HIL-Gas, HiBra-Gas, HiFra-Gas, ZrCla-Gas, ZrLa-Gas, ZrBra-Gas oder ZrFa-Gas.

Wenn das Metallhalogenidgas der Oberfläche der resultierenden Struktur, auf der die atomare Opfermetallschicht oder die anfängliche Opfennetallschicht und die anfängliche ausmare Opfennetallschicht gebildet sind, zugeführt wird, verbinden sich, wie oben beschrieben, die Metallatome in der atomaren Opfermetallschicht und die Metallatome in der anfänglichen Opfermetallschicht mit der Halegenatomen des Metallhalogenidgases, um so ein flüchtiges Gas zu erzeugen Die Metallacome in dem Metallhalogenid, d. h. Übergangsmetallatome, werden dadurch auf dem Halbleitersubstrat abgeschieden, um eine atomare Metallschicht zu bilden.

Gemäß Anspruch 8 werden alle oder werigstens ein Teil der atomaren Schichten vorzugsweise unter Aufheizen des Halbleitersubstrats auf 300°C bis 500°C gebildet.

In Weiterbildung der Erfindung gemäß Anspruch 30 ist ein Temperprozeß vorgesehen, durch den sich eine Metallsilicidschicht mit verbessertem Kontaktwiderstend erzeugen läßt. Der Tempervorgang wird gemäß Anspruch 31 vorzugsweise in Form eines schnellen thermischen Aufheizprozesses (RTP), eines Temperofenprozesses oder eines Vakuumtem-

perprozesses durchgeführt. Die atomare Stitziumschicht wird in einer Weiterbildung gemäß Anspruch 28 unter Verwendung eines Siliziumquellengases erzeugt, d. h. eines Vorläufers, der Siliziumatome enthält. In Anspruch 29 sind bevorzugte Siliziumquellengase angogeben.

Weitere vorteilhafte Ausgestaltungen der Erfindung sind in den übrigen, oben nicht explizit genannten Ausprüchen an-

Erfindungsgemäß lessen sich somit eine Metallschicht oder eine Metallstlichtschicht mit ausgezeichneter Stusenbegegeben. deckung bei 500°C oder weniger auf der Oberstäche eines Halbleitersubstrates bilden, das ein Kontaktloch mit hohem Aspektiverhaltnis aufweist. Dadurch kann bei der Herstellung hochintegrierter Halbleiterspeicherbauelermente, die einen flachen Übergang erfordern, eine leitfähige Schicht mit ausgezeichnete: Zuverlässigkeit gebildet werden, d. h. eine Barrierenmeullschicht oder eine ohmsche Schicht mit ausgezeichneter Zuverlässigkeit.

Vorteilhafte Ausführungsformen der Erfindung sind in den Zeichnungen dargestellt und werden nachfolgend besehrte

- Fig. 1 ein Plußdiagramm zur Veranschauliebung der Prozeßabfolge eines ersten Ausführungsbeispiels, ben. Hierbei zeigen:
  - Fig. 2 cin Zeitsteuerungsdiagramm zur weiteren Veranschaulichung des Ausführungsbeispiels von Fig. 1,
  - Fig. 3 ein Flußdingramm zur Veranschaulichung der Prozeßabsolge eines zweiten Ausführungsbeispiels, Fig. 4 ein Zeitsteuerungschagramm zur weiteren Veranschaultchung des zweiten Ausführungsbeispiels.
- Fig. 5 ein sebematisches Blockdiagramm einer vorliegend verwendeten Anlage zur Bildung einer leitfähigen Schieht,
- Fig. 6 eine Rasterelektronenmikroskopaufnahme des Querschnitts einer erfindungsgemiß aufgebrachten Ittanschicht
- Fig. 7 Diagramme von Messungen von Komponenten der Transchicht von Fig. 6 durch Röntgenstrahlfluoreszenzanathe control of the properties of the properties (column Scalable Servender wind boinha).

en nicht deskannte der der der den dieter 54 mondenn de de 2000 zugen de de 2000 LO MBAKYONSKAN (DOLO 1.6. W J. ellik belilik Nobal CRSKalff) Underes in the Reaktiven teamin or \$1. The "Describing \$7 montains, method away voneman for separatione Gassiniass. A di-

50

55

60

#### DE 198 20 147 A 1

B. Über den Gaseinlaß A werden ein Metallquellengas und ein Inertgas in die Reaktionskammer 51 eingeleitet, während über den Gaseinlaß B ein Siliziumquellengas, ein Opfermetallquellengas und ein reduzierendes Gas in die Reaktionskammer 51 injiziert werden. Dies dient dazu, die Reaktion der Gase in einem der Einlässe A und B vor Erreichen der Kammer 51 zu unterdrücken. Die Zufuhr des Metallquellengases und des Inertgases zum Gaseinlaß A wird durch ein erste bzw. ein zweites Ventil V1. V2 gesteuert, und die Zufuhr des Siliziumquellengases, des Opfermetallquellengases und des reduzierenden Gases zum Gaseinlaß B wird durch ein drittes, ein viertes bzw. ein fünftes Ventil V3, V4, V5 gesteuert.

Bei einem ersten Ausführungsbeispiel, das unter Bezugnahme auf die Fig. 1, 2 und 5 erläutert wird, ist auf dem Halbleitersubstrat ein störstellendotierter Übergang, d. h. eine Störstellenschicht, gebildet, z. B. auf der Oberfläche eines vorbestimmten Bereichs eines Siliziumsubstrates. Die Störstellenschicht, die einem Source/Drain-Bereich eines MOS-Transistors entspricht, ist für ein hochintegriertes Halbleiterbauelement auf eine Tiefe von 0,1 µm oder weniger zu bilden, da der Kurzkanaleffekt des MOS-Transistors in enger Beziehung zur Übergangstiefe steht. Das heißt, der Kurzkanaleffekt des MOS-Transistors verbessert sich mit flacher werdender Übergangstiefe der Störstellenschicht. Auf der mit der Störstellenschicht versehenen, resultierenden Struktur wird ganzflächig eine dielektrische Zwischenschicht gebildet, die strukturiert wird, um ein Kontaktloch zu erzeugen, das einen vorbestimmten Bereich der Störstellenschicht freilegt. Herbei erhöht sich mit zunchmendem Integrationsgrad des Halbleiterbauelementes die Dieke der dielektrischen Zwischenschicht, und der Dorchmesser des Kontaktlochs verringert sich. Mit steigeodem Integrationsgrad des Halbleiterbauelementes erhöht sich daher das Aspektverhälmis des Kontaktlochs. Das Halbleitersubstrat 55, in welchem das Kontaktloch gebildet wurde, wird auf den Halter 53 geladen, der in der Reaktionskammer der Anlage zur Bildung einer leitfähigen Schicht installiert ist. In einem ersten Schritt 10 von Fig. 1 wird außerdem ein Prozeßzyklus-Zählwert in anfänglich auf null gesetzt, und gleichzeitig wird ein Zahlenwert k testgelegt, der die Anzahl gewinschter Prozeßzyklus anzeigt.

Anschließend werden, nachdem die Temperatur Ts des Halbleitersubstrates 55 auf 300°C bis 550°C gesteuert wurde, das zweite, vierte und fünfte Ventil V2, V4 und V5 geöffnet, so daß das Inertgas, das Opfermetallquellengas und das reduzierende Gas für eine vorbestimmte Zeitdauer in die Kammer S1 injiziert werden, um dadurch eine anfängliche Opfermetallschicht ganzslächig auf dem Halbleitersubstrat 55 aufzubringen, in welchem das Kontaktloch gebildet ist (Schritt 11). Das Opformetallquellengas und das reduzierende Gas mischen sich im Gascinlaß B, reagieren aber wegen der niedrigen Temporatur im Gaseinlaß B von 100°C bis 150°C nicht miteinander. Der Druck in der Reaktionskammer 51 wird hierbei auf 10 Torr oder waniger gesteuert. Vorzugsweise ist die anfängliche Opfermetallschicht eine Metallschicht, die in der Lage ist, leicht mit einem Metallquellengas zu reagieren, das in einem nachfolgenden Prozeß zur Bil-30 dung einer gewünschten atomaren Metallschicht verwendet wird, d. h. mit einem Metallhalogenidgas aus einem Übergangsmetall und einem Halogenelement. Um beispielsweise eine atomare Titanmetallschicht zu bilden, ist für das Motallhalogenidgas vorzugsweise ein titanhaltiges Metallhalogenid wünschenswert, wie ein TiCla-Gas, ein TiL-Gus, ein TiBra-Gas oder ein TiFa-Gas. Außerdem sind, wenn das TiCla-Gas als das Metallhalogenidgas verwendet wird, für die anfängliche Opfermetellschicht eine Al-Schicht, eine La-Schicht, eine Pr-Schicht, eine Tn-Schicht, eine Ce-Schicht, eine 35 Nd-Schicht oder eine Be-Schicht wilnschenswert. Hierbei wird die Al-Schicht für die anfängliche Opfermetallschicht am meisten bevorzugt. Der Grund hierfür ist, daß Aluminium bezüglich Cl die hochste Gibbssche freie Energie aufweist, wie in Tabelle la gezeigt, und verschiedene Vorläufer besitzt. Für das Inengas werden vorzugsweise Argongas oder Stickstoffgas verwendet, und für das reduzierende Gas wird Wasserstoffgas eingesetzt. Das reduzierende Gas reduziert das Opfermetallquellengas. Die Gibbssche Energie für verschiedene Metallhalogenidgese bei einer Absoluttemperatur 40 von 700°K, d. h. 427°C, ist in den nachstehenden Tabellen 1a, 1b, 2, 3 und 4 aufgelistet.

(Tabelle 1a)

Gibbssone freie Energie verschiedener, chlorhaltiger Metallhalogenidgase bei 427°C

Verbindung	Gibbssche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	Gibbssche freie Energie (kJ/mo!)	Verbindung	Gibbsche, freie Energie (kJ/mol)	10
Al <sub>2</sub> Cl <sub>6</sub>	-1121,9	HfCI,	-626,7	BeCl <sub>2</sub>	-373,1	
ThCl	-895,8	EuCl,	-621,6	BCI,	-367,7	15
UCI <sub>5</sub>	-811,9	YbCl,	-621,5	SiCI <sub>3</sub>	-365,7	
HfCI.	-804,7	K <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	-609,8	SnCl <sub>4</sub>	-362,3	
ZrCi <sub>4</sub>	-777,6	Rb <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	-607, <del>6</del>	InCl <sub>3</sub>	335,8	20
LaCl,	-708,9	Li <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	-597,8	AIC!2	-305,5	
PrCl <sub>3</sub>	-706,9	sici,	-569,6	TaCl,	-300,1	2\$
in <sub>z</sub> Cl <sub>6</sub>	-703,7	AICI,	-550,1	GeCl <sub>3</sub>	-299,8	
CeCl,	-69,5	Fe <sub>2</sub> Cl <sub>5</sub>	-526,8	MnCl <sub>2</sub>	-286,4	30
NdCl <sub>3</sub>	-696,6	BaCl <sub>2</sub>	-524,3	WCls	-285,6	
Be <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	-692,6	SrCl <sub>2</sub>	-498,1	CsCl	-276,7	35
TiCl,	-678,3	TaCl,	-497,5	ZnCi <sub>2</sub>	-273,5	رو ا
GdCl <sub>3</sub>	-674,3	CaCl <sub>2</sub>	-489,1	WCI <sub>4</sub>	-267,6	
TbCl <sub>3</sub>	-668,1	PbCl <sub>4</sub>	-452,1	Ti <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	-259,8	40
HoCl <sub>3</sub>	-659,7	VaCl <sub>4</sub>	-447,2	GaCl <sub>2</sub>	-258,4	
ErCl,	-651,7	GeCl,	-410,8	SbCl <sub>6</sub>	-249,9	45
Cs <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	-644,1	MgCl <sub>2</sub>	-407,8	Cu <sub>3</sub> Cl <sub>3</sub>	-242,9	
TmCi <sub>3</sub>	-641,5	Fe <sub>2</sub> Cl <sub>4</sub>	-406,5	PCI <sub>3</sub>	-242,3	50
TaCl <sub>5</sub>	-636,6	GaCI,	-388,6	FeCl,	-240,6	

35

40

45

50

55

60

# DE 198 20 147 A 1

(Tabelle 15)

Gibbssche freie Euergie verschiedener, chlorhaltiger Meta!!halogeridguse bei 427°C

5	Verbindung	Gibbsche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	Gibbssche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	freie Energie (kJ/mol)
	InCi <sub>2</sub>	-240,2	CaCl	-165,1	NiCl <sub>2</sub>	-101,8
15	BiCl <sub>a</sub>	-238,5	TeCl,	-136,4	HCI	-98,7
13	AsCla	-231,4	HgCl <sub>2</sub>	-136,2	SeCl <sub>2</sub>	-50,5
	SnCl <sub>2</sub>	-215,8	TeCl <sub>2</sub>	-134,6	BiCl	-30,9
20	BaCl	-198,5	CoCl,	-125,2	BeCl	-6,2
	SiClz	-195,5	GaCl	-123,1	AgCl	29,6
25	SrCl	-181,5	AICI	-111,6	BCI	74,3
	FeCi <sub>2</sub>	-174,5	BCl <sub>2</sub>	-109,9	SiCI	123,7

(Tabelle 2)

Gibbssche freie Energie verschiedener jodhaltiger Metallhalogenidgase bei 427°C

Verbindung.	Gibbssche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	Gibbssche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	Gibbsche freie Energie (kJ/mol)
Thl <sub>4</sub>	-512	Zrl,	<b>-</b> 409	Til	-320
Al <sub>2</sub> I <sub>6</sub>	-510	Hfl₄	-405	Pbi.	-266
K <sub>2</sub> l <sub>2</sub>	-480	Dyl,	-402	Mgl <sub>2</sub>	-239
Lal <sub>3</sub>	-457	Tml <sub>3</sub>	-399	Cul	-237
Prl <sub>s</sub>	-448	Gd!,	-388	Csl	-220
Cel,	-442	Bal <sub>2</sub>	-380	Tal <sub>s</sub>	-202
Ndl <sub>3</sub>	-438	UI	-377	Sil4	-150
Li <sub>2</sub> l <sub>2</sub>	-427	Sri <sub>2</sub>	-353	н	-11,8
Erl <sub>3</sub>	-410	Cal	-338	•	-

15

20

25

30

35

40

45

**5**5

# DE 198 20 147 A 1

(Tabelle 3)

Gibbssche freie Energie verschiedener bromhaltiger Metallhalogenidgase bei 427°C

Verbindung	Gibbssche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	Gibbssche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	Gibbsche, freie Energie (kJ/mol)
Al <sub>2</sub> Br <sub>6</sub>	-860	HoBr <sub>3</sub>	-567	CaBr <sub>2</sub>	-435
Mg <sub>z</sub> Br <sub>z</sub>	-764	ErBr,	-566	PbBr	-428
ThBr.	-743	TmBr <sub>s</sub>	-563	TaBr <sub>s</sub>	-424
HiBr,	-639	TbBr <sub>3</sub>	-559	EuBr <sub>2</sub>	-413
ZrBr <sub>4</sub>	-627	DyBr <sub>3</sub>	-559	SiBr.	-387
LaBr,	-621	GdBr <sub>3</sub>	-551	Cu <sub>s</sub> Br <sub>s</sub>	-187
CeBr <sub>3</sub>	-616	Li <sub>z</sub> Br <sub>z</sub>	-534	WBr <sub>s</sub>	-139
PrBr <sub>3</sub>	-612	TiBr <sub>4</sub>	-527	HBr	-58,6
UBr <sub>4</sub>	-602	Na <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>	-510	•	<u>.</u>
NdBr <sub>3</sub>	-598	SrBr₂	-453		-

(Tabelle 4)

Gibbssche freie Energie verschiedener fluorhaltiger Metallhalogenidgase bei 427°C

Verbindung	Gibbssche freie Energia (KJ/mol)	Verbindung	Gibbssche freie Energie (kJ/mol)	Verbindung	Gibbsche freie Energie (kJ/mol)
Al <sub>2</sub> F <sub>6</sub>	-2439	HfF.	-1592	Li <sub>3</sub> F <sub>3</sub>	-1457
UF.	-1958	ZrF.	-1587	PrF <sub>3</sub>	-1231
TaF <sub>s</sub>	-1687	S <sub>2</sub> F <sub>10</sub>	-1581	AsF <sub>5</sub>	-1080
ThF.	-1687	SiF,	-1515	CuF <sub>2</sub>	-287,3
Mg₂F₄	-1624	WF <sub>s</sub>	-1513	HF	-277,1
NbF,	-1607	TiF,	-1467	•	-

Eiu Metallquellengas und eine anfängliche Opfermetallschicht, die zur Bildung einer gewünschten atomaren Metallschicht auf einem Halbleitersubstrat geeignet sind, können von den Tabellen 1 bis 4 ausgewählt werden. Um beispielsin ausgewählt were

FORUM CONTROL DE AUSTRUCCHEN DE CONTROL DE CONTROL SONT DE CONTROL DE CONTROL DE LA CONTROL DE LA CONTROL DE C

#### DE 198 20 147 A 1

z. B. (C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>La oder (C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>)<sub>3</sub>La, und das Opfermetallquellengas zur Bildung der Pr-Schicht als einer anfänglichen Opfermetallschicht ein Pr-haltiger Vorläufer ist, wie (C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>Pr oder (C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>)<sub>3</sub>Pr. Bbenso ist es bevorzugt, daß das Opfermetallquellengas zur Bildung der In-Schicht als einer anfänglichen Opfermetallschicht ein In-haltiger Vorläufer ist, z. B. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>In, (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>In oder (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>In. Des weiteren ist bevorzugt, daß das Opfermetallquellengas zur Bildung der Ce-Schicht als einer anfänglichen Opfermetallschicht ein Ce-haltiger Vorläufer ist, z. B. (C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)<sub>5</sub>Ce oder ((C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>)C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>)<sub>3</sub>Co. Analog ist es bevorzugt, daß das Opfermetallquellengas zur Bildung der Nd-Schicht als einer anfänglichen Opfermetallschicht ein Nd-haltiger Vorläufer ist, z. B. (C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub>Nd oder (C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>)<sub>3</sub>Nd. Außerdam ist es bevorzugt, daß das Opfermetallquellengas zur Bildung der Be-Schicht als einer anfänglichen Opfermetallschicht ein Be-haltiger Vorläufer ist, z. B. Be(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>. Der Al-habrige Vorläufer wird als das Opfermetallquellengas am meisten bevorzugt.

Der Grund hierfür liegt derie, daß Al eine höhere Gibbssche freie Energie mit Halogenatomen, z. B. Cl. I. Br oder F, aufweist als jedes andere Übergangselement, wie in den Tabellen 1a bis 4 gezeigt, und zudem verschiedane Vorläufer besitzt wie oben beschrichen.

Wenn die Al-Schicht als aufängliche Opfermetallschicht gebilder wird, ist TMA (Trimethylaluminium; (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>Al) ein typischer Vorläufer für das Opfermetallquellengas. Das H<sub>2</sub>-Gas, welches das reduzierende Gas ist, reagiert hierbei mit dem TMA-Gas, so daß das CH<sub>3</sub> des TMA-Gases in CH<sub>4</sub> umgewandelt wird. Das CH<sub>4</sub> wird aus der Reaktionskammer 51 abgeführt, und die Al-Atome werden auf der Oberfläche des Halbleitersubstrats zur Bildung der Al-Schicht abgeschieden. Anschließend wird ein peripherer Teil der resultierenden Struktur, wo die anfängliche Opfermetallschicht gebildet wurde, mit dem Inertgas gespült, um das in der Reaktionskammer 51 verbliebene Opfermetallquellengas vollständig abzuführen (Schritt 13), was einen ersten Spülprozeß darstellt, Das reduzierende Gas kann während des ersten Spülprozesses zugeführt werden. Außerdem wird die Temperatur des Halbleitersubstrates bei 300°C bis 500°C gehalten. Hierbei kann die Temperatur des Halbleitersubstrates während des ersten Spülprozesses oder von dieser verschieden ist.

Nach Abschluß des ersten Spülprozesses werden das Opfermetallquellengas, das reduzierende Gas und das Inergas in die Reaktionskammer 51 injiziert, um das Opfermetallquellengas mit dem reduzierenden Gas zur Reaktion zu bringen, so daß eine atomare Opfermetallschicht auf der anfänglichen Opfermetallschicht gebildet wird (Schritt 15). Wenn für das Opfermetallquellengas und das reduzierende Gas z. B. TMA((CH3)3Al)-Gas bzw. H2-Gas verwendet werden, wird eine Al-Schicht als atomare Opfermetallschicht gebildet. Die atomare Opfermetallschicht wird hierbei aus demselben Material gebildet wie die anfängliche Opfermetallschicht Wenn beitspielsweise die anfängliche Opfermetallschicht die Al-Schicht ist, wird auch die atomare Opfermetallschicht aus Al gebildet. Außerdem wird die atomare Opfermetallschicht unter Verwendung desselben Opfermetallschicht aus Al gebildet, das auch zur Bildung der anfänglichen Opfermetallschicht eingesetzt wird. Die Dicke der atomaren Opfermetallschicht beträgt dabei vorzugsweise 0.4 mn bis 0.5 mm. Wenn hierbei die freigelegte Störstellenschicht ganzflächig mit der atomaren Opfermetallschicht bedeckt wird, kann der Prozeß zur Bildung der anfänglichen Opfermetallschicht weggelassen werden. Mit anderen Worten, die anfängliche Opfermetallschicht dient dazu, ein Reagieren des Metallquellengases, das während der Bildung der atomaren Metallschicht in die Reaktionskammer 51 injüziert wird, mit Siliziumatomen in der Störstellenschicht zu verhindern.

Der periphere Bereich der resultierenden Struktur, wo die Opfermetallschicht gebildet wurde, wird mit dem Incregas gespült, um das Opfermetallquellengas, das in der Reaktionskammer 51 verblieben ist, vollständig abzuführen (Schnitt 17), was einen zweiten Spülprozeß darstellt. Das reduzierende Gas kann während des zweiten Spülprozesses zugefehrt werden. Nach Abschluß des zweiten Spülprozesses werden das Metallquellengas, das Inergas und das reduzierende Gas in die Reaktionskammer 51 eingeleitet, um auf diese Weise die atomare Opfermetalischieht und die anfängliche Opfermetalischieht zu entfernen und gleichzeitig eine atomare Metallschicht ganzflächig auf dem Halbleitersubstrat zu bilden (Schnitt 19). Hierbei wird als Metallquellengas vorzugsweise ein Metallhalogenidgas verwendet, das Metallatome de zu bildenden Metallschicht enthält, z. B. TiCl4. Das Inergas, z. B. N2-Gas oder Ar-Gas, ist ein Trägergas für das Metallatome de zu diellengas, d. h. für das Metallhalogenidgas. Wenn sowohl die atomare Opfermetallschicht als auch die anfängliche Opfermetallschicht aus einer Al-Schicht bestehen und für das Metallhalogenidgas TiCl4-Gas verwendet wird, wird durch die Kombination von Al-Atomen der Al-Schicht mit Cl-Atomen aus TiCl4 ein Al<sub>2</sub>Cl6-Gas erzeugt, und Ti-Atome, die von dem TiCl4-Gas gelöst werden, scheiden sich auf dem Halbleitersubstrat ab, um eine Ti-Schicht zu bilden. Das als Al<sub>2</sub>Cl6-Gas wird aus der Reaktionskammer 51 ausgetrieben.

Da die Gibbssche freie Energie von AlzCle höher ist als diejenige des TiCle-Gases, wie in Tabelle la gezeigt, reagiert die Al-Schicht mit dem TiCl4-Gas, um die Ti-Schicht zu bilden. Anstelle des TiCl4-Gases kann für das Halogenidgas TaCl3-Gus, HICL-Gas, ZrCl4-Gas, TL4-Gas, Tul5-Gus, HITL-Gas, ZrL4-Gas, TBr2-Gas, TaBr3-Gus, HIBr4-Gas, ZrBr4-Gas, TiF4-Gas, TaF5-Gas, HfF4-Gas oder ZrF4-Gas verwendet werden. Um eine Hf-Schicht oder eine Zr-Schicht uhter Verwendung des HfCl4 Gases bzw. des ZrCl4 Gases als das Metallhalogenidgas zu bilden, ist die Al-Schicht für die aumare Opfermetallschicht oder die anfängliche Opfermetallschicht optimal. Dies liegt daran, daß die Gibbsschen freien Energien von HfCl2-Gas und ZrCl4-Gas höher sind als diejenigen von LaCl3-Gas, PrCl3-Gas, In2Cl6-Gas. CoCl3-Gas, NGCl<sub>3</sub>-Gas und Be<sub>2</sub>Cl<sub>4</sub>-Gas, wie in Tabelle 12 gezeigt. Außerdem ist die Al-Schicht zur Bildung einer gewünschten alomaren Metallschicht, meistens unter Verwendung der Metallhalogenidgase, für die atomare Opfermetallschicht oder die anfängliche Opfermetallschicht am meisten zu bevorzugen, wie aus den Tabellen 2 his 4 hervorgeht. Vorzugsweise wer-60 den die Schritte 13. 15, 17 und 19, d. h. der erste Spülvorgang, das Bilden der atomaren Opfermetallschicht, der zweite Spülvorgang und die Bildung der atomaren Metallschicht, bei derselben Temperatur durchgeführt. Nach Bildung der atomaren Metallschicht wird der Zählwert num eins erhöht (Schritt 21), und der erhöhte Zählwert n wird mit der Zahl klanfänglich vorgegebener Zyklen verglichen (Schritt 23). Wenn der erhöhte Wert in kleiner als die Zuhl k unfänglich vorgedie Rijdung der ansatzen Opfa ٠,٠٠٠ Precience distributions are

etaliscolend de sein de Grezana de Londour se notation de conscient del elegendo du enzector des dia du promingia de la Conscient de la Conscient de la constant de la Conscient de Conscient Dia de la Conscient de Conscient de

lenschicht und der Metallschicht. Die Metallsilieidschicht ist hierbei eine obmsche Schicht, welche den Kontaktwiderstand zwischen der Metallschicht und der Störstellenschicht verbessert.

Fig. 6 zeigt eine erfindungsgemäß gebildete Ti-Schicht. Für das Beispiel von Fig. 6 lag die Temperatur Ts des Halbleitersubstrates während der Bildung einer anfanglichen Opfermetallschicht, des ersten Spülvorgangs, der Bildung der atomarch Opfermetalischicht, des zweiten Spülvorgangs und der Bildung der atomaren Metallschicht bei 450°C. Die anfangliche Opfermetallschicht wurde aus der Al-Schicht durch Reagieren von TMA-Gas mit H2-Gas für ungefahr 10 s gebildet. Hierbei wurde auch inertes N3-Gas in die Reaktionskaramer injiziert. Das N2-Gas und das H2-Gas wurden in die Reaktionskammer mit Firßraten von 40 sccm bzw. 1.000 sccm eingespeist, und der Druck in der Reaktionskammer betrug ungefähr 3 Torr. Zudern wurde das TMA-Gas unter Verwendung eines Gasspülers bei Raumtemperatur erzeligt. Hierbei wurde für das TMA-Gas kein Trägergas benutzt, so daß das TMA-Gas mit einer Druckdifferenz zwischen dem Dumpfdruck des TMA-Gases und dem Druck in der Reaktionskammer in letztere eingeleitet wurde. Nach Bildung der anfänglichen Opfermetallschicht in Form einer Al-Schicht wurde das TMA-Gas nicht mehr zugeführt, und der erste Spülprozeß wurde für ungefähr 5 s durchgeführt, um das in der Reaktionskammer verbliebende TMA-Gas vollständig zu entfernen. Hierbei wurden das  $N_Z$ -Gas und das  $H_Z$ -Gas kontinuierlich eingeleitet, um den Druck in der Reaktionskammer bei etwa 8 Torr zu balten. Nach Abschluß des ersten Spülvorgangs wurde TMA-Gas in die Reaktionskammer für etwa 1 s eingeleitet, so daß das H2-Gas mit dem TMA-Gas reagierte, um eine dünne atomare Opfermetallschicht in Form chner atomaren Al-Schicht zu bilden. Dann wurde kein TMA-Gas mehr zugestihrt, und ein zweiter Spülvorgang wurde in derselben Weise wie der erste Spülvorgang durchgeführt. Daraufhin wurde TiCle-Metallquollengas in die Reaktionskammet für ungeführ 5 s eingeleitet, wodurch die Al-Schicht und das TiCk-Gas miteinander reagierten, um ganzflächig auf dem Halbleitersubstrat eine atomare Ti-Schicht zu bilden. Anschließend wurden die Schritte der ersten Spüllung, der Bildung der atomaren Opfermetallschicht, der zweiten Spillung und der Bildung der atomaren Metallschicht nacheinander ffürfzig Mal wiederholt.

Es ist aus Fig. 6 ersichtlich, daß die Ti-Schicht erfindungsgemäß im Inneren des Kontaktlochs, das ein Aspektverhältnis von fünf oder mehr aufweist, und auf dem peripheren Bereich des Kontaktlochs in einer gleichmäßigen Dicke von ungefähr 60 nm gehildet wurde.

In den Diagrammen von Fig. 7 repräsentieren die horizontalen Achsen einen Röntgenstrahlbeugungswinkel, und die vertikalen Achsen repräsentieren die Intensität der gebeugten Röntgenstrahlen in willkürlichen Einheiten. Des weiteren ist in den Diagrammen der Bereich des Beugungswinkels 20 der Röntgenstrahlen zwischen 140° und 170° das durch Messen einer Al-Komponente erhaltene Resultat, während der Bereich zwischen 84° und 89° das durch Messen einer Ti-Komponente erhaltene Resultat und der Bereich zwischen 90° und 96° das durch Messen einer Cl-Komponente erhaltene Resultat und der Bereich zwischen 90° und 96° das durch Messen einer Cl-Komponente erhaltene Resultat repräsentieren. Aus Fig. 7 ist ersichtlich, daß die erfindungsgemäß gebildete Ti-Schicht keine Störstellen, sondern nur Ti-Atome enthält.

In den Fig. 3 und 4, die ein weiteres Ausführungsbeispiel der Erfindung darstellen, repräsentieren Teile, die durch dieselben Bezugszeichen repräsentiert sind wie diejenigen in den Fig. 1 und 2, dieselben Vorgänge wie im ersten Ausführungsbeispiel.

Bezugnehmend auf die Fig. 3, 4 und 5 werden nach den Schritten 11, 13, 15, 17 und 19 der Bildung der anfänglichen Opfermerallschicht, der ersten Spülung, der Bildung der atomaren Opfermetallschicht, der zweiten Spülung und der Bildung der atomaren Metallschicht zusätzlich Schritte 25 und 27 einer dritten Spülung und der Bildung einer atomaren Siliziumschicht durchgeführt, um auf diese Weise eine Metallsilieidschicht zu erzeugen. Der dritte Spülprozeß 25 wird in derselben Weise durchgeführt wie der erste und der zweite Spülprozeß 13 und 17. Die atomare Siliziumschicht wird auf einer atomaren Metallschicht durch Reagieren des Siliziumquellengases gebilder, das nach Abschluß des dritten Spülprozesses 25 in die Reaktionskammer 51 eingeleitet wird. Hierbei wird während der Bildung der Siliziumschicht die Temperatur des Halbleitersubstrates auf derselben Temperatur wie im dritten Spülprozeß 25 gehalten, d. h. bei 300°C bis 500°C. Analog zum ersten erfindungsgemäßen Ausführungsbeispiel werden die Schritte 13, 15, 17, 19, 25 und 27, 4 h. die erste Spülung, die Bildung der atomaren Opfermetallschicht, die zweite Spülung, die Bildung der atomaren Metallschicht, die dritte Spülung und die Bildung der atomaren Siliziumschicht, je nach Bedarf nacheinander wiederhold, so daß die atomaren Metallschichten und die atomaren Siliziumschiehten alternierend übereinandergestapelt werden. Hierbei reagieren die atomare Metallschicht und die atomare Siliziumschicht miteinander, so daß sich eine Metallstließischicht bilden kann. Das Zusammensetzungsverhältnis der Metallsilicidschicht kann durch Steuerung der Dicken der atomaren Metallschicht und der atomaren Siliziumschicht verändert werden. Vorzugsweise werden als das Siliziumschicht verändert werden.  $leng as SiN_4-Gas, Si_2H_6-Gas, (CH_3)_2SIC = CSi(CH)_3-Gas, ((CII_3)_2Si)_2CH_2-Gas, (CH_3)_2CSi(CH_3)_2CI-Gas, (CaH_9)SiQ_3-Gas, (CII_3)_2CI-Gas, (CH_3)_2CI-Gas, (CAH_9)SiQ_3-Gas, (CII_3)_2CI-Gas, (CII_3)_2$ Gas, (CH3)3SiN(C2H3)2-Gas, (CH3)2SiCl2-Gas, ((CH3)2Si-)n-Gas, (C6H3)2SiCl2-Gas, (C6H3)2SiH2-Gas, C2H3SiCl2-Gas, Cl<sub>3</sub>SiSiCl<sub>3</sub>-Gas. (CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>SiSi(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>-Gas. CH<sub>3</sub>SiCl<sub>2</sub>H-Gus. (CH<sub>3</sub>) (C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>) SiCl<sub>2</sub>-Gas. C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas. SiB<sub>L4</sub>-Gas. SiCl<sub>4</sub>- $(C_2H_3)_3$ SiCl-Gas,  $(F_3Si(CH_2)_3$ -Gas,  $(CH_3)_3$ SiCl-Gas,  $(CH_3)_3$ SiH-Gas,  $(CH_3)_3$ SiC=CH-Gas,  $(C_5H_5)$ Si(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>-Gas,  $(C_5(CH_3)_5)Si(CH_3)_3$ -Gas,  $(C_6H_5)_5SiCl$ -Gas,  $(C_6H_5)_5SiH$ -Gas,  $((CH_3)_2N_4)CH$ -Gas oder  $CH_2$ =CHSiCl $_3$ -Gas.

Gemäß eines weiteren erfindungsgemäßen Ausführungsbeispiels kann abhängig von der Art der atomaren Melallschicht eine gewünschte Metallsilicidschicht, wie eine TiSi-Schicht, eine Ta-Si-Schicht, eine ZrSi-Schicht oder eine HrSi-Schicht gebildet werden. Außerdem kann eine Metallsilicidschicht mit ausgezeichneter Stufenbedeckung in einem Kontaktloch mit hohem Aspektverhältnis gebildet werden.

verlagres for soluting a new vieta, with the emely main offenback mission, gokeonzerchnet durch, to gende aguite.

10

15

30

25

**3**0

35

40

50

55

60

# DE 198 20 147 A 1

- Bilden einer atomaren Opfermetallschieht auf einem Halbleitersubstrat,

Entfernen der atomaren Opfermetallschicht und gleichzeitiges Bilden einer atomaren Metallschicht auf dem Halbleitersupsurat durch Reagieren der atomaren Opfermetallschicht mit einem Metallhalogenidgas und

- Übereinsnderstapeln einer Mehrzahl atomarer Metallschichten auf dem Halbleitersubstrat durch wenigstens einmaliges, abwechselndes Bilden der atomaren Opfermerallschicht und der atomaren Metallschicht.

2. Verfahren zur Bildung einer Metallsilieidschicht eines Halbleiterbauelementes, gekennzeichnete folgende

 Bilden einer atumaren Opfermetallschicht auf einem Halbleitersubstrat,
 Entfernen der atomaren Opfermetallschicht und gleichzeitiges Bilden einer atomaren Metallschicht auf dem Halbleitersubstrat durch Reagieren der atomaren Opfermetallschicht mit einem Metallhalogenidgas,

- Bilden einer atomaren Siliziumschicht auf der atomaren Metallschicht und

- abwechselndes Übersinanderstapeln einer Mehrzahl atomarer Metallschichun und einer Mehrzahl atomarer Siliziumschichten auf dem Halbleitersubstrat durch wenigstens einmaliges, aufeinanderfolgendes Bilden her atomaren Opfermetallschicht, der atomaren Metallschicht und der atomaren Siliziumschicht.
- 3. Vorfahren zur Bildung einer Metallsilicidschicht eines Halbleiterbauelementes, gekennzeichnet durch folges de

- Bilden einer atomaren Siliziumschicht auf einem Halbleitersubstrat,

Bilden einer atomaren Opfermetallschicht auf der atomaren Siliziumschicht,

 Entfernen der atomaren Öpfermetallschicht und gleichzeitiges Bilden einer atomaren Metallschicht auf dern Halbleitersubstrat durch Reagieren der atomaren Opfermetallschicht mit einem Metallhalogenidgas und altermerendes Chereinanderstapelu einer Mehrzahl atomarer Siliziumschichten und einer Mehrzahl atomarer Metallschichten auf dem Halbleitersubstrat durch wenigstens einmaliges aufeinanderfolgendes Bilden der atomaren Siliziumschicht, der atomaren Opfermetallschicht und der atomaren Metallschicht.

4. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, weiter gekennzeichnet durch den Schritt der Bildung einer anfänglichen Opfermetallschicht auf dem Halbleitersubstrat vor dem Schritt der Bildung der atomaren Opformetallschicht.

5. Verfahren nach Anspruch 4, weiter dadurch gekennzeichnet, daß das Halbleitersubstrat während der Bildung ber anfänglichen Opfermetallschicht auf 300°C bis 500°C geheizt wird.

6. Verfahren nach Anspruch 4 oder 5, weiter dadurch gekennzeichnet, daß die anfängliche Opfermetallschicht aus dem gleichen Material gebildet wird wie die atomare Opfermetallschicht.

7. Verfahren nach einem der Ansprüche 4 bis 6, weiter dadurch gekennzeichnet, daß die anfängliche Opfermetallschicht unter Verwendung des gleichen Reaktionsgases gebildet wird, wie es zur Bildung der atomaren Opfernietallschicht verwendet wird.

8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 7, weiter dadurch gekennzeichnet, daß das Halbleitersubstrat während der Bildung der atomaren Schichten auf 300°C bis 500°C geheizt wird.

9. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8, weiter dadurch gekennzeichnet, daß die Gibbssche freie Energie einer ein Metallatorn der atomaten Opfermetallschicht und ein Halogenatorn des Metallhalogenidgases enthaltenden Zusammensetzung höher ist als diejenige des Metalthalogenids.

10. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9, weiter dadurch gekennzeichnet, daß die atomare Opfermetallschicht durch Reagieren eines Opfermetallquellengases mit einem reduzierenden Gas gebildet wird.

11. Verfahren nach Anspruch 10, weiter dadurch gekennzeichnet, daß als reduzierendes Gas H2-Gas oder Silan-Gas verwendet wird.

12. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 11, weiter dadurch gekennzeichnet, daß das Metallhalogenidgas aus der Gruppe ausgewählt wird, die aus TiCla-Gas TaCle-Gas, HfCla-Gas, ZrCla-Gas, TiLa-Gas, Tale-Gas, HG-Gas, Zrl4-Gas, TiBr2-Gas, TaBr5-Cas, HfBr4-Gas, ZrBr4-Gas, TiF4-Gas, TaP5-Gas, HfF4-Gas und ZrF4-Gas besteht.

13. Verfahren nach Anspruch 12, weiter dadurch gekennzeichnet, daß als Metallhalogenidgas TiCla-Gas verwendet wird und die Opfermetallschicht aus der Gruppe ausgewählt ist, die aus einer Al-Schicht, einer La-Schicht, einer Pr-Schicht, einer In-Schicht, einer Ce-Schicht, einer Nd-Schicht und einer Be-Schicht besteht.

14. Verfahren nach Anspruch 13, weiter dadurch gekennzeichnet, daß die für die Al-Schicht, die La-Schicht, die Pr Schicht, die In-Schicht, die Ce-Schicht, die Nd-Schicht und die Be-Schicht verwendeten Opfermetallquellengase Vorläufer sind, die Al, La, Pr. In, Ce, Nd bzw. Be enthalten.

15. Verfahren nach Anspruch 14, weiter dadurch gekennzeichnet, daß der Al-haltige Vorläufer aus der Gruppe ausgewählt ist, die aus  $(C_4H_5)_2AlH$ ,  $(C_4H_5)_3AlH$ ,  $(C_2H_5)_3Al$ ,  $(CH_3)_3Al$ ,  $AlH_3N(CH_3)_5$ ,  $(CH_3)_2AlH$  und (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>N : AlH<sub>3</sub> besteht

16. Verfahren nach Anspruch 14, weiter dadurch gekennzeichnet, daß der La-haltige Vorläufer aus der Gruppe ausgewählt ist, die aus (C3H2)3La und (C2H7CaH4)3La besteht.

17. Verfahren nach Anspruch 14, weiter dadurch gekennzeichnet, daß der Pr-haltige Vorläufer aus der Gruppe ausgewählt ist, die aus (C3H3)3Pr und (C3H7C3H4)3Pr besteht.

18. Verfahren nach Anspruch 14, weiter dadurch gekennzeichnet, daß der In-haltige Vorläufer aus der Gruppe ausgewählt ist, die aus C2H5In, (CH3)5C5In, (C2H5)3In und (CH3)3In besteht.

19. Verfahren nach Anspruch 14, weiter dadurch gekennzeichnet, daß der Ce-haltige Vorläufer aus der Gruppe alusgewählt ist, die aus (CsHs)3Ce und ((CsHs)CsHz)3Ce besieht.

20. Verfahren nach Anspruch 14, weiter dadurch gekennzeichnet, da3 der Nd-haltige Verläufer aus der Gruppe absnomichterior die gije () 道 · Ni · mit ((-Hi-() Hi ) Nid beeteh

alischicht unt einem Inertgas von Durchführen des Samittes zur Bildung der atsphären Opfermetalischlicht oder der atomaren Siliziumschiche.

35

40

45

50

55

60

# DE 198 20 147 A 1

23. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 22, weiter gekennzeichnet durch den Schritt des Spillens des peripheren Bereichs der resultierenden Struktur mit der gebildeten atomaren Opfermetallschicht mit einem Inertgas vor Durchführen des Schrittes zur Bildung der atomaren Metallschicht.
24. Verfahren nach Ansprüch 20 oder 21, weiter dadurch gekennzeichnet, daß als das jeweilige Inertgas N2-Gas

oder Ar-Gas verwendet wird.

25. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 24, weiter gekennzeichnet durch einen Schritt zur Bildung einer ohmschen Schicht an der Grenzfläche zwischen dem Halbleitersubstrat und der Mehrzahl atomarer Metallschichten durch Reagieren der Mehrzahl atomarer Metallschichten mit dem Halbleitersubstrat unter Verwendung eines Temperprozesses nach dem Schritt des Übereinanderstapelns der mehreren atomaren Metallschichten.

26. Verfahren nach Anspruch 25. weiter dadurch gekennzeichnet, daß der Tempervorgang mit einem Atmosphärengas durchgeführt wird, das aus der Gruppe ausgewählt wird, die aus Ar-Gas, N2-Gas und NH3-Gas basteht.

27. Verfahren nach Anspruch 25 oder 26, weiter dadurch gekennzeichnet, daß die ohmsche Schieht eine Metal silieidschieht ist.

28. Verfahren nach einem der Ansprüche 2 bis 27, weiter dadurch gekennzeichnet, daß die atomare Siliziumschicht durch eine Reaktion mit einem Siliziumquellengas gebildet wird.

29. Verfahren nach Anspruch 28, weiter dadurch gekennzeichnet, daß das Siltztumquellengas aus der Gruppe absgewählt wird, die aus SiH<sub>4</sub>-Gas, Si<sub>2</sub>H<sub>6</sub>-Gas, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SiC = CSi(CH)<sub>3</sub>-Gas, ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si)<sub>2</sub>-Gas, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CSi(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Cl-Gas, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SiCl<sub>2</sub>-Gas, ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>SiCl<sub>2</sub>-Gas, (C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, C<sub>4</sub>H<sub>5</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>2</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, SiBr<sub>4</sub>-Gas, SiCl<sub>4</sub>-Gas, SiF<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>2</sub>-Gas, SiSiCl<sub>4</sub>-Gas, SiCH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>3</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>SiCl<sub>4</sub>-Gas, CH<sub>3</sub>

30. Verfahren nach einem der Ansprüche 2 bis 29, weiter gekennzeichnet durch einen Temperschritt bei einer vorgegebenen Temporatur nach dem alternierenden Aufeinanderstapeln der atomaren Metallschichten und der atomaren Siliziumschichten auf dem Halbleitersubstrat.

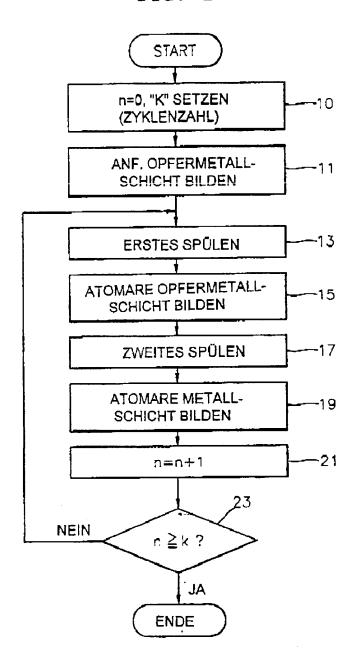
31. Verfahren nach Anspruch 30. weiter dadurch gekennzeichnet, daß das Tempern mittels eines schnellen thermischen Prozesses, eines Temperofenprozesses oder einer thermischen Behandlung im Vakuum durchgeführt wird.

Hierzu 7 Seite(n) Zeichnungen

ÆICHNUNGEN SEITE 1

Nummer: Int. Ct.<sup>5</sup>: Offenlegungstag: DE 198 20 147 A1 H 01 L 21/3205 1. Juli 1999

FIG. 1



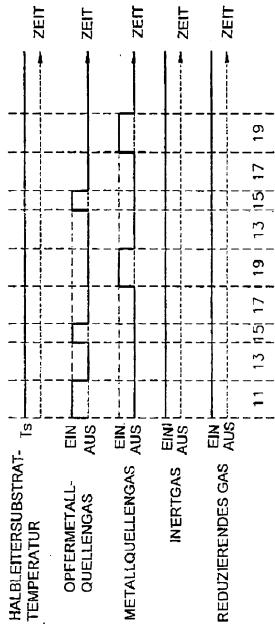
ZEICHNUNGEN SEITE 2

FIG. 2

Nummer: Int. Cl. 6:

DE 198 20 147 A1 H 01 L 21/3205 1. Juli 1999

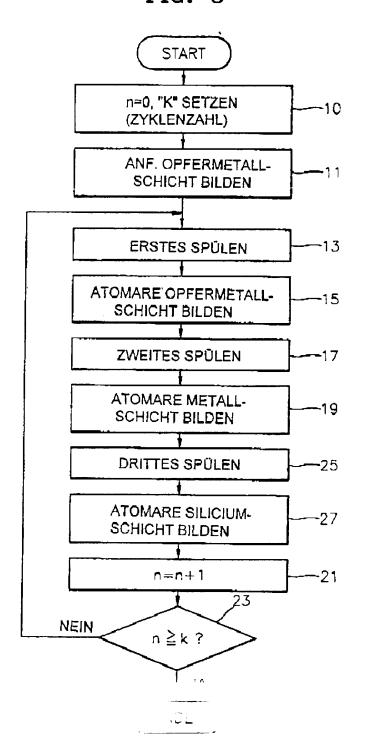
Offenlegungstag:



ZEICHNUNGEN SETTE 3

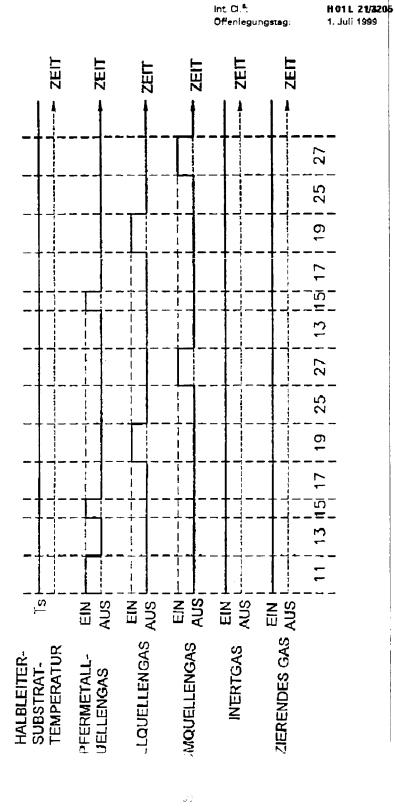
Nummer: Int. Cl.<sup>6</sup>; Offenlegungstag: DE 198 20 147 A1 H 01 L 21/3265 1, Juli 1999

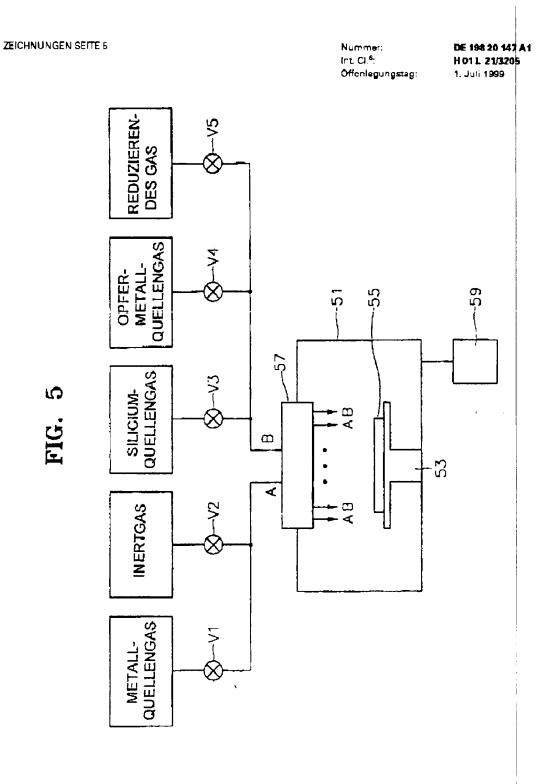
FIG. 3



Nummer:

ZEICHNUNGEN SEITE 4

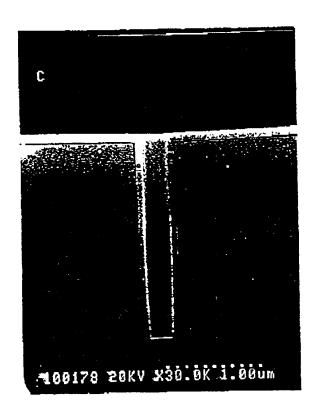




ZEICHNUNGEN SEITE 6

Nummer: Int. Cl.<sup>6</sup>; Offenlegungstag: DE 198 20 147 Å1 H 01 L 21/3205 1. Juli 1999

FIG. 6



ZEICHNUNGEN SEITE 7

Nummer; Int. Cl.<sup>5</sup>; Offenlegungstag:

DE 198 20 147 A1 H 01 L 21/3205 1. Juli 1999

FIG. 7

